

1 J020 Rec'd PCT/PTO 19 AUG 2005

**Verfahren zur anodischen Alkoxylierung
von organischen Substraten**

Die Erfindung richtet sich auf ein Verfahren zur anodischen Alkoxylierung von organischen Substraten, insbesondere 5 cyclischen Ethern, wie insbesondere Furan und Furanderivaten, welche auch ganz oder teilweise hydriert sein können, N-substituierte Amiden, Carbonylverbindungen, Alkylaromaten und -heteroaromaten. Die anodische Alkoxylierung, insbesondere handelt es sich um eine 10 Methoxylierung, wird in einer ungeteilten Elektrolysezelle in Abwesenheit eines Feststoffelektrolyts durchgeführt.

Alkoxylierungsreaktionen von gesättigten und ungesättigten cyclischen Ethern sowie von N-Alkylamiden und Alkylaromaten und Alkylheteroaromaten erhalten technische Bedeutung, da 15 die resultierenden Produkte oder deren Hydrolyseprodukte wertvolle Rohstoffe für Pharmazeutika und Pestizide sind. Bekannt sind verschiedene Verfahren zur anodischen Alkoxylierung organischer Verbindungen.

Das US-Patent 2,714,576 lehrt beispielsweise die 20 elektrolytische Herstellung von 2,5-Dialkoxy-2,5-dihydrofuranen, indem Furan oder ein substituiertes Furan in einem aliphatischen Alkohol mit 1 bis 5 Kohlenstoffatomen in Gegenwart eines löslichen Elektrolyts elektrolysiert wird. Bei dem verwendeten Elektrolyt handelt 25 es sich um Ammoniumbromid, dessen Wirkung darin besteht, dass dieses als Mediator wirkt. Das zu alkoxylierende Substrat wird, also nicht direkt sondern indirekt, nämlich über den Zwischenschritt einer Bromierung, alkoxyliert. Anstelle von Ammoniumbromid können auch andere 30 Halogenverbindungen als Leitsalz und Mediator verwendet werden. Ein wesentlicher Nachteil der anodischen Alkoxylierung in Gegenwart eines Mediators, wie insbesondere einer Halogenverbindung, besteht darin, dass der Mediator selbst zur verstärkten Bildung von

Nebenprodukten führen kann und demgemäß die Aufarbeitung und Reinigung des alkoxylierten Substrats erschwert.

Insbesondere bei der Verwendung von Halogenverbindungen als Mediator werden unerwünschte halogenierte Nebenprodukte gebildet.

Wie aus dem GB-Patent 731,116 hervorgeht, lassen sich Furanderivate auch in Gegenwart von Leitsalzen, welche nicht als Mediator wirken, wie konzentrierte Schwefelsäure, Borfluorid-etherat, Natriumformiat und Natriumnitrat, anodisch alkoxylieren. Ein wesentlicher Nachteil der mediatorfreien anodischen Alkoxylierung besteht darin, dass nur sehr niedrige Stromausbeuten und Produktausbeuten - die Werte liegen meist deutlich unter 50% - erhältlich sind.

Die anodische Methoxylierung von Furanen in einer methanolischen Natriumacetatlösung oder methanolischen Natriummethylatlösung haben A.J. Baggaley und R. Brettle in J.Chem. Soc. (C), 1968, 969 - 974 beschrieben. Unter den gewählten Elektrolysebedingungen konnte das Zielprodukt 2,5-Dihydro-2,5-dimethoxyfuran nur in sehr niedriger Ausbeute gewonnen werden.

Während die zuvor gewürdigten Verfahren stets in einer ungeteilten Elektrolysezelle durchgeführt werden, ist es auch möglich, elektrochemische Alkoxylierungen in einer durch eine Ionenaustauschermembran geteilten

Elektrolysezelle durchzuführen - beispielhaft wird auf das US-Patent 5,074,974 verwiesen.

Bei der hier beschriebenen Ausführungsform werden ein Katholyt und ein Anolyt durch die geteilte Elektrolysezelle geführt, wobei als Anolyt der Katholyt einer vorherigen Reduktion eingesetzt wird. Zwar lassen sich durch dieses Verfahren reinere Alkoxylierungsprodukte erzeugen, allerdings ist der technische Aufwand wesentlich größer als bei der Alkoxylierung in einer ungeteilten Elektrolysezelle.

Im Bestreben, die Alkoxylierung von organischen Substraten, wie Furanen und N-Alkylamiden, weiter zu verbessern, wurden Verfahren entwickelt, welche ohne leitfähigkeitserhöhende Zusätze auskommen, in welchen aber an deren Stelle ein

5 Feststoffelektrolyt (Solid Polymer Electrolyte = SPE) zur Anwendung gelangt. Beispielhaft wird auf den Artikel von R. Fabiunke und J. Jörissen in Chem.-Ing.-Tech. 62 (1990) Nr. 5, 400 - 403 verwiesen. Bei der Methoxylierung von Furan unter Verwendung einer Nafion®-Membran (polyfluoriertes

10 sulfonierte Harz) lassen sich hohe Produktausbeuten an Dimethoxydihydrofuran erreichen, solange der Wassergehalt niedrig ist. Nachteilig ist hierbei allerdings, dass eine hohe Zellspannung erforderlich ist. Durch

15 Temperaturerhöhung lässt sich zwar die Zellspannung absenken und damit die Stromausbeute erhöhen, eine solche Maßnahme ist im Hinblick auf die sehr begrenzte chemische Stabilität der Methoxyverbindung jedoch nachteilig. Die Zellspannung lässt sich zwar durch Reduzierung der Membrandicke reduzieren, jedoch nimmt hier die mechanische

20 Empfindlichkeit der Membran stark zu. Obgleich das SPE-Verfahren für die anodische Alkoxylierung wegen der Abwesenheit eines Leitelektrolyts interessant erscheint, konnte sich dieses Verfahren bisher nicht als

25 wirtschaftliche Alternative zu den Verfahren entwickeln, welche in einer ungeteilten Elektroysezelle in Gegenwart eines Mediators, insbesondere eines Halogenids, arbeiten. Die geringe Stromausbeute des SPE-Verfahrens lässt sich zumindest teilweise auch auf die Zerstörung der Nafion®-Membran durch Nebenprodukte der Reaktion zurückführen.

30 Durch Zugabe eines Mediators, wie Brom oder Bromid, lassen sich die Stromausbeute erhöhen und die Spannung erniedrigen, jedoch müssen hier wiederum die unerwünschten halogenierten Nebenprodukte in Kauf aufgenommen werden.

35 Im Verfahren gemäß DE 195 33 773 A1 wird zur elektrolytischen Oxidation, darunter auch eine anodische Alkoxylierung eine Plattenstapelzelle mit seriell

geschalteten Stapelelektroden verwendet, wobei mindestens eine Stapelelektrode aus einer Graphitfilzplatte, einer Kohlefilzplatte oder einem Gewebe aus Kohlenstoff bedeckter Eduktkontaktfläche besteht. Die Elektroden und der 5 Elektrolyt sind so gestaltet, dass im Idealfall keine Elektrolytionen durch die Stapelelektrode wandern. Zweckmäßigerweise handelt es sich bei der die Kohlenstoffhaltigen Stapelelektrode berührenden Elektrolytphase um einen Festkörperelektrolyt. Der 10 technische Aufwand der Plattenstapelzelle ist erheblich, da die Zelle einen spezifischen Aufbau und eine geeignete Peripherie erfordert.

Im Verfahren gemäß DE 100 45 664 A1 werden Mediatoren, wie sie bei der elektrischen Oxidation und Reduktion 15 unterschiedlichster Substrate Anwendung finden, elektrochemisch regeneriert. Hierbei wird die als Mediator eingesetzte Verbindung mit einer Diamantschichtelektrode in Kontakt gebracht, wobei es zum Austausch eines Redoxäquivalents kommt. Die elektrochemische Regenerierung 20 ist eine Oxidation oder Reduktion der als Mediator verwendeten Verbindung, abhängig davon, ob die organische Verbindung mittels des Mediators reduziert oder oxidiert werden soll. Unter den Mediatoren werden hierbei solche aus der Reihe der in mehreren Oxidationsstufen verfügbaren 25 Metallsalze und Halogenverbindungen, aber auch organische Mediatoren genannt. Das Verfahren dieses Dokuments eignet sich unter anderem zur Alkoxylierung von Carbonylverbindungen, N-Alkylamiden, Alkylaromaten und Heterocyclen, wie Furan und Tetrahydrofuran sowie N- 30 Methylpyrrolidon-2. Die zu verwendende Diamantschichtelektrode weist einen Kern aus beispielweise Titan, Silicium oder Graphit auf und darauf aufgebracht ist eine dotierte leitfähige Diamantschicht.

Obgleich das im zuvor gewürdigten Dokument beschriebene 35 Verfahren sowohl in einer geteilten als auch ungeteilten

Elektrolysezelle durchgeführt werden kann, haftet ihm der Nachteil des Einsatzes eines Mediators an.

Zur Erzielung der notwendigen Leitfähigkeit sind Diamantschichtelektroden mit einem drei- bis fünfwertigen Element, wie insbesondere Bor oder Phosphor, dotiert. Zur Herstellung der Diamantschichtelektroden wird beispielhaft auf die DE 199 11 746 A1 verwiesen.

J. Iniesta et al. untersuchten die elektrochemische Oxidation von 3-Methylpyridin an einer Bor-dotierten Diamantschichtelektrode im sauren Medium. Unter Elektrolysebedingungen unter Zersetzung von Wasser kam es zur Ausbildung eines polymeren Films auf der Elektrodenoberfläche, bei einem Potential oberhalb der Zersetzung von Wasser zu indirekten Oxidationsreaktionen durch das Hydroxylradikal. Eine Alkoxylierung wird in diesem Dokument nicht beschrieben.

Aufgabe der vorliegenden Erfindung ist es, ein weiteres Verfahren zur anodischen Alkoxylierung, insbesondere Methoxylierung, von organischen Substraten, insbesondere von cyclischen Ethern und N-substituierten Amiden aufzuzeigen, das in einfacher Weise durchführbar ist und auch zur technischen Herstellung der alkoxylierten Produkte herangezogen werden kann. Das aufzuzeigende Verfahren sollte weder die aus dem SPE-Verfahren bekannten Nachteile aufweisen, noch zu einem Alkoxylierungsprodukt mit halogenierten Nebenprodukten führen.

Überraschenderweise wurde gefunden, dass sich die Alkoxylierung einer ganzen Reihe organischer Substrate dadurch bewirken lässt, dass die anodische Alkoxylierung an einer Diamantschichtanode oder einer Goldanode in Abwesenheit eines Mediators durchgeführt werden kann. Es war nicht vorhersehbar, dass die erfindungsgemäße Alkoxylierung mit hoher Strom- und Produktausbeute realisiert werden kann. Diese einfache Problemlösung war im

Hinblick auf die Lehre der DE 100 45 664 A1 überraschend, da in dem dort beschriebenen Verfahren stets ein Mediator eingesetzt werden musste.

Es ist ein besonderer Vorteil der Erfindung, dass zur Durchführung der anodischen Oxidation keine speziell ausgebildete Elektrolysezelle nötig ist, woraus ein einfacher Aufbau resultiert. Verwendbar sind auch 5 stapelförmig aufgebaute Zellenpakete.

Gefunden wurde demgemäß ein Verfahren zur anodischen 10 Alkoxylierung einer organischen Verbindung, wobei ein die organische Verbindung und einen primären Alkohol mit 1 bis 4 C-Atomen enthaltendes Gemisch in einer ungeteilten Elektrolysezelle in Gegenwart eines im Gemisch löslichen Leitsalzes aber in Abwesenheit eines Feststoffelektrolyts 15 bei einer wirksamen Zellspannung an einer oxidationsstabilen Anode alkoxyliert wird, welches dadurch gekennzeichnet ist, dass man die anodische Alkoxylierung in Abwesenheit eines Mediators unter Verwendung einer Diamantschichtanode oder einer Goldanode durchführt.

20 Die Unteransprüche richten sich auf bevorzugte Ausführungsformen des erfindungsgemäßen Verfahrens, darunter auf die vorzugsweise zu alkoxylierenden Substrate sowie die vorzugsweise zu verwendenden Leitsalze, welche bereits in geringer Konzentration zu einer ausreichenden 25 Leitfähigkeit führen und unter den Elektroysebedingungen nicht oxidierbar sind, so dass sie nicht als Mediator wirken.

Der erfindungsgemäßen anodischen Alkylierung sind insbesondere organische Verbindungen aus der Reihe der 30 cyclischen Ether, N-substituierte Amide, Carbonylverbindungen, Alkylaromaten und Alkylheteromeren zugänglich.

Bei einer ersten Klasse von gut zu alkoxylierenden Substraten handelt es sich um cyclische Ether, welche gesättigt, ungesättigt oder heteroaromatisch sein können.

Das Sauerstoff enthaltende Ringsystem weist

5 zweckmäßigerweise 5 bis 7 Ringglieder auf, bevorzugt 5 oder 6 Ringglieder mit einem O-Atom, jedoch können an diesem Ringsystem weitere gesättigte oder ungesättigte

Ringsysteme, insbesondere Benzolkerne anelliert sein.

Beispiele für Stoffe aus den genannten Klassen sind Furan,

10 sowie ein- bis vierfach substituierte Furane, sowie die daraus hergeleiteten Dihydro- und Tetrahydroverbindungen, wie z.B. Tetrahydrofuran. Weitere cyclische Ether sind 1,2- und 1,4-Pyrane und deren Di- und Tetrahydroderivate;

schließlich sind auch 1,4-Pyrone und deren Di- und

15 Tetrahydroderivate der anodischen Alkoxylierung zugänglich.

Alkoxylierbar sind auch 1,2-Pyrone, bei welchen es sich aber um Lactame handelt. Bei den Substituenten handelt es sich insbesondere um Alkylgruppen, die ihrerseits eine funktionelle Gruppe wie Hydroxyl, Acetoxy, Alkoxycarbonyl,

20 Amidocarbonyl, Carboxyalkyl, Nitril und Amino aufweisen können. Zweckmäßigerweise ist eine derartige funktionelle Gruppe über einem Methylen- oder Ethylenbrücke an den heterocyclischen Ring gebunden. Weitere Substituenten sind Alkoxy, Halogen, Carboxyl, Acyl sowie die Aldehydgruppe.

25 Sofern nicht-aromatische cyclische Ether alkoxyliert werden, müssen diese mindestens ein abstrahierbares H-Atom an einem dem Ethersauerstoff benachbarten C-Atom aufweisen.

Unter Einsatz von Furan oder einem substituierten Furan werden durch die erfindungsgemäße anodische Alkoxylierung

30 die entsprechenden 2,5-Dihydro-2,5-dialkoxyfurane mit im allgemeinen hoher Materialausbeute und sehr hoher Stromausbeute gebildet. Ausgehend von den hydrierten Furancen oder anderen cyclischen Ethern, wie Pyranen, Pyronen, Dioxan und Morpholin, werden die entsprechenden

35 Mono- oder/und Dialkoxyderivate gebildet, wobei die

Alkoxygruppen an den dem Ethersauerstoff benachbarten Kohlenstoffatom(en) stehen.

Gemäß einer weiteren Ausführungsform des erfindungsgemäßen Verfahrens lassen sich lineare und cyclische N-

5 substituierte Amide alkoxylieren. Das Amidstickstoffatom weist ein oder zwei Alkylsubstituenten auf, die auch mit dem N-Atom einen gesättigten oder ungesättigten, gegebenenfalls heteroaromatischen Ring bilden können.

Hierbei weist mindestens ein am Stickstoff gebundenes C-
10 Atom mindestens ein abstrahierbares Wasserstoffatom auf, oder das Stickstoffatom ist Ringglied eines heteroaromatischen Rings.

Beispiele für derartige Amide sind Lactame mit 5 bis 7 Ringgliedern wobei der Amidstickstoff zusätzlich alkyliert
15 sein kann.

Bei den Lactamen handelt es sich beispielhaft um N-Alkyl-pyrrolidon, wobei der heterocyclische Ring zusätzlich ein oder mehrere Substituenten enthalten kann. Besonders bevorzugt handelt es sich bei der am Stickstoff gebundenen
20 Alkylgruppe um Methyl. Weitere Beispiele sind N-Alkylvalerolactam und N-Alkylcaprolactam.

Bei einer weiteren Stoffklasse handelt es sich um N-acylierte gesättigte und ungesättigte N-Heterocyclen, welche an mindestens einem der dem Stickstoff benachbarten
25 Kohlenstoffatome mindestens ein abstrahierbares Wasserstoffatom aufweisen oder heteroaromatisch sind.

Beispiele zu den zuvor genannten Klassen sind: N-acylierte, am Ring gegebenenfalls ein oder mehrfach substituierte Pyrrole, Pyrroline und Pyrrolidine. Bei der Acylgruppe
30 handelt es sich beispielweise um Formyl, Acetyl, Propionyl, Benzoyl. Bei den Substituenten, welche an einem oder mehreren Kohlenstoffatomen des N-heterocyclischen Rings gebunden sind, handelt es sich um solche Substituenten, wie sie zuvor in Verbindung mit den cyclischen Ethern

aufgelistet wurden. Besonders bevorzugt handelt es sich bei den Substituenten um eine Alkylgruppe mit 1 bis 4 C-Atomen, insbesondere Methyl oder Ethyl, Hydroxymethyl, Acetoxymethyl und Carboxymethyl.

- 5 Schließlich lassen sich auch offenkettige N-Alkyl oder N,N-Dialkylfettsäureamide, insbesondere Amide von Fettsäuren mit 1 bis 6 Kohlenstoffatomen alkoxylieren. Einsetzbar sind ferner solche Substrate, welche in einem Molekül zwei N-Alkylamid-Strukturelemente aufweisen.
- 10 Gemäß einer weiteren Ausführungsform werden Ketone mit einer am Carbonyl-Kohlenstoffatom gebundenen Methylgruppe oder Methylengruppe alkoxyliert, insbesondere methoxyliert oder ethoxyliert. Beispiele sind aliphatische Ketone mit 3 bis 12 C-Atomen, aromatisch-aliphatische Ketone, wie
- 15 Acetophenon, sowie Methylbenzylketon. Üblicherweise werden die resultierenden Alkoxyketone unmittelbar in das entsprechende Ketal überführt.

- 20 Gemäß einer weiteren Ausführungsform werden alkylierte aromatische und heteroaromatische Verbindungen alkoxyliert, wobei das Kohlenstoffatom einer am Aromaten oder Heteroaromaten gebundenen Alkylgruppe mindestens ein abstrahierbares Wasserstoffatom aufweisen muss. Die Substrate können zusätzlich andere Substituenten als Alkyl aufweisen. Zweckmäßigerweise enthält der Aromat oder
- 25 Heteroaromat eine oder mehrere Alkylgruppen aus der Reihe Methyl, Ethyl und n-Propyl. Durch die erfindungsgemäße Alkoxylierung entstehen die entsprechenden Alkoxyalkylaromaten bzw. -heteroaromaten.

- 30 Zur Alkoxylierung wird in der Praxis das zu alkoxylierende Substrat in dem zur Alkoxylierung verwendeten Alkohol als Lösungsmittel gelöst. Nach Zugabe einer wirksamen Menge eines Leitsalzes wird diese Lösung durch die ungeteilte Elektrolysezelle geleitet. Eine vorteilhafte Aufarbeitung des nach ausreichender Alkoxylierung erhaltenen

Reaktionsgemischs erfolgt destillativ und/oder extraktiv. Der das Leitsalz enthaltende Sumpf wird in den Prozess zurückgeführt. Die anodische Alkoxylierung kann diskontinuierlich oder kontinuierlich durchgeführt werden.

5 Bei dem Leitsalz handelt es sich um solche Stoffe, deren Ionen im gewählten Potentialfenster weder oxidiert noch reduziert werden, so dass das Leitsalz nicht als Mediator wirkt und demgemäß auch keine oder keine nennenswerten Nebenreaktionen eingeht. Besonders bevorzugte Leitsalze
10 sind Tetraalkylammoniumsalze. Bei den Alkylgruppen des Tetraalkylammoniumions handelt es sich insbesondere um Alkyl mit 1 bis 6 C-Atomen, besonders bevorzugt 3 oder 4 C-Atomen. Zwei Alkylgruppen können gemeinsam mit dem Ammoniumstickstoff ein Ringsystem bilden, insbesondere
15 einen Fünf- oder Sechsring. Einsetzbar sind auch solche Tetraalkylammoniumsalze, in welchen drei Alkylgruppen ein bicyclisches Ringsystem bilden.

Bei den Anionen der erfindungsgemäß bevorzugt zu verwendenden Leitsalze handelt es sich vorzugsweise um
20 solche aus der Reihe ClO_4^- , BF_4^- , PF_6^- , SbF_6^- , R-SO_3^- und R-SO_4^- ; R steht hierfür für Alkyl, das auch halogeniert sein kann, insbesondere CF_3^- , CCl_3^- oder CF_3CH_2^- , R kann auch für Aryl, das seinerseits substituiert sein kann, stehen. Grundsätzlich lassen sich auch andere Leitsalze einsetzen,
25 beispielsweise Sulfate, Nitrate, Phosphate, Phosphonate, Carboxylate und Alkoholate, jedoch sind hierbei die Ausbeuten meist geringer als unter Einsatz der vorgenannten bevorzugten Leitsalze. Gemäß einer besonders bevorzugten Ausführungsform wird als Leitsalz Tetra-n-butylammonium-tetrafluorborat verwendet.

30 Da die Leitsalze unter den Elektrolysebedingungen im wesentlichen vollständig inert sind, kommt es zu keinen Nebenreaktionen und zudem lassen sich diese Leitsalze problemlos abtrennen. Die Einsatzmenge der Leitsalze wird der Fachmann derart durch Vorversuche ermitteln, dass eine

ausreichende Leitfähigkeit der zur elektrolysierten Lösung erzielt wird. Üblicherweise liegt die Einsatzmenge des Leitsalzes im Bereich von 0,1 bis 5 Gew.-%, vorzugsweise 0,3 bis 3 Gew.-%, bezogen auf die zu 5 elektrolysierte Lösung.

Die anodische Oxidation wird im allgemeinen bei einer Spannung im Bereich von 1 bis 70 Volt, insbesondere 5 bis 25 Volt durchgeführt. Zweckmäßigerweise wird eine Stromdichte im Bereich von 1 bis 25 A/dm² eingestellt, 10 jedoch können die Grenzwerte auch unter- bzw. überschritten werden.

Bei der Anode handelt es sich um eine solche mit einer Diamantschicht. Trägermaterial für die Diamantschicht ist vorzugsweise ein Material aus der Reihe Graphit, 15 Graphit/Gold, Silicium oder ein passivierendes Metall, wie Titan, Zirkonium, Niob, Tantal, Wolfram und Molybdän oder einem Carbid oder Nitrid der Elemente Ti, Si, Nb, Ta, Zr und Mo.

Als Werkstoff für die Kathode wird ein solcher verwendet, 20 der im Reaktionsmedium stabil ist. Besonders geeignet ist ein Material aus der Reihe Graphit, Platin Nickel, Edelstahl und Diamantschicht, wenn das Reaktionsmedium im wesentlichen wasserfrei ist. Sofern wässrige Medien elektrolysiert werden, wird bevorzugt ein Kathodenmaterial 25 mit hoher Wasserstoff oder Sauerstoffüberspannung, bevorzugt also eine Diamantschichtelektrode eingesetzt.

Wie sich aus den nachfolgenden Beispielen und 30 Vergleichsbeispielen ergibt, werden durch die Verwendung einer Diamantschichtelektrode, insbesondere einer Bordonierten Diamantschichtelektrode, bei der anodischen Alkoxylierung in einer ungeteilten Elektrolysezelle in Abwesenheit eines Mediators wesentlich höhere Stromausbeuten erzielt als unter Verwendung der bisher üblichen Elektroden.

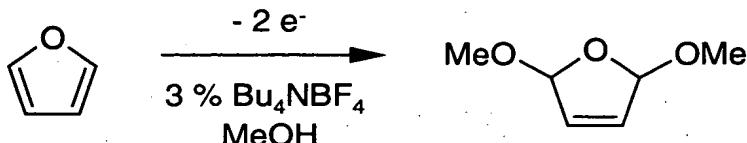
Im Beispielteil werden einige Stoff- und Stromausbeuten der mediatorfreien Methoxylierung von Furan angegeben, wie sie sich aus dem Stand der Technik entnehmen oder errechnen lassen. Im Gegensatz zu den sehr niedrigen Ausbeuten im 5 Stand der Technik lassen sich im erfindungsgemäßen Verfahren bei einer Elektrolyttemperatur im Bereich von 15 bis 20°C bei der Methoxylierung von Furan bei einem Ladungsumsatz um 75% nahezu quantitative Stromausbeuten erzielen.

10 Im erfindungsgemäßen Verfahren lassen sich alle derzeit bekannten Diamantschichtelektroden verwenden. Diamantschichtelektroden, welche durch eine geeignete Dotierung leitfähig werden, weisen eine hohe Korrosionsbeständigkeit und eine wesentlich geringere 15 Anfälligkeit für Elektrodenfouling auf. Im Gegensatz zu anderen Elektroden kommt es nach derzeitiger Erkenntnis an den zu verwendenden Diamantschichtelektroden zu keinen Adsorptionsphänomenen, wodurch die Selektivität gemindert werden könnte. Ähnlich gute Ergebnisse werden mit einer 20 Goldanode erzielt. Durch die Abwesenheit eines Mediators vereinfacht sich, wie bereits ausgeführt, die Aufarbeitung des Elektrolyse-Produkts. Gleichzeitig wird eine höhere Reinheit des Alkoxylierungsprodukts erzielt, weil durch Mediatoren gebildete Nebenprodukte, darunter 25 Reaktionsprodukte zwischen dem Substrat oder dem Alkoxylierungsprodukt und dem Mediator, entfallen.

Der Aufbau einer zu verwendenden Elektrolysevorrichtung ist an sich bekannt. Als Kathode können bekannte Materialien aber auch eine Diamantschichtelektrode verwendet werden. 30 Die Erfindung wird anhand der nachfolgenden Beispiele und Vergleichsbeispiele weiter verdeutlicht.

Beispiel B1

Direkte Methoxylierung von Furan an einer bordotierten Diamantschichtanode



5 Eingesetzt wurde eine methanolische Furanlösung (Furankonzentration 8 Gew.-%; Molverhältnis Methanol:Furan gleich 24:1). Die Volumengeschwindigkeit durch die Elektrolysezelle betrug 1 l/min.

Die anodische Umsetzung von Furan in Methanol mit Bu_4NBF_4 (3%) (als Leitsalz) in einer ungeteilten Elektrolysezelle (Durchflußzelle, Elektrodenabstand 4 mm) ergab unter galvanostatischen Bedingungen (100 mA/cm^2) bei einer mittleren Elektrolyt-Temperatur von 15°C und einem Ladungs-Umsatz von 1,52 F/mol (76% der Theorie) folgende, mittels 15 kalibrierter HPLC bestimmte Ausbeuten an 2,5-Dihydro-2,5-dimethoxyfuran:

Stromausbeute = 99%

Materialausbeute = 75%

Bei Fortführung der Reaktion bis zu einem Ladungsumsatz von 20 2,28 F/mol (114% der Theorie) sank die Stromausbeute auf 74%. Die Materialausbeute stieg erwartungsgemäß an, nämlich auf 84%. Als Vergleichssubstanz für die Analytik wurde käufliches 2,5-Dihydroxy-2,5-dimethoxyfuran eingesetzt. Das erzeugte Elektrolyse-Rohprodukt war farblos und wasserklar.

25 Beispiel B2

Direkte Methoxylierung von Furan an einer Diamantschichtanode in Gegenwart von Na-Methylat als Leitsalz

Die anodische Umsetzung von Furan in Methanol mit MeONa (0,5%) (als Leitsalz) in einer ungeteilten Elektrolysezelle (Durchflußzelle, Elektrodenabstand 4 mm) ergab unter galvanostatischen Bedingungen (100 mA/cm²) bei einer 5 mittleren Elektrolyt-Temperatur von 17°C und einem Ladungs-Umsatz von 66% der Theorie folgende, mittels kalibrierter HPLC bestimmte Ausbeuten an 2,5-Dihydro-2,5-dimethoxyfuran:

Stromausbeute = 82%

Materialausbeute = 58%

10 Das erzeugte Elektrolyse-Rohprodukt war hellgelblich und klar. Die anodische Methoxylierung von Furan in Gegenwart von Natriummethylat hat den Vorteil, dass als Leitsalz ein solches eingesetzt werden kann, dessen Anion dem des Alkoxylierungsmittels entspricht. Dieser Vorteil wird 15 allerdings mit einer geringeren Materialausbeute erkauft. Die Verwendung eines Alkoxylates als Leitsalz und einer Diamantschichtelektrode erlaubt, obgleich mit einem Leitsalz der Art gemäß Beispiel B1 eine höhere Ausbeute erzielt wird, dennoch eine mehr als doppelt so hohe 20 Materialausbeute als die bekannte Verwendung eines Alkoxids und einer Platinanode (siehe Lit. Zitat C).

Beispiel B3 und Vergleichsbeispiel VB1

In der nachfolgenden Tabelle 1 sind außer den Ergebnissen zu den Beispielen B1 und B2 ein weiteres erfindungsgemäßes 25 Beispiel (B3) und ein Vergleichsbeispiel (VB1) zur Methoxylierung von Furan angegeben. Die Elektrolyselösung des Beispiels B3 und Vergleichsbeispiels VB1 enthielt 7-8 Gew.-% Furan in Methanol und 3 Gew.-% des Leitsalzes, geändert wurde in B3 und VB1 die Anode. Überraschenderweise 30 zeigt eine Goldanode ähnlich gute Ergebnisse wie eine Diamantschichtanode. Demgegenüber führt eine Graphitanode zu einer viel geringeren Stromausbeute.

Tabelle 1

Nr.	Anode/ Kathode	Leit- salz	T [°C]	U [V]	Ladungs- umsatz [%]	Strom- ausbeute [%]	Material ausbeute [%]
B1	Dia/Dia	Bu ₄ NBF ₄	15*	22-24	76	99	75
					114	74	84
B2	Dia/Dia	NaOMe	17*	27-29	66	82	58
B3	Au/Dia	Bu ₄ NBF ₄	16*	19-21	76	95	72
VB1	Gr/Dia	Bu ₄ NBF ₄	13*	20-21	79	69	54

Dia = Bor-dotierte Diamantschichtelektrode

* = mittlere Temperatur

Gr = Graphit

5 Vergleichsbeispiel VB2

Mediatorvermittelte (NaBr) Methoxylierung von Furan an einer Diamantschichtanode

Die anodische Umsetzung eines Gemisches aus Furan (8 Gew.-%), Methanol und NaBr (0,9 Gew.-%) als Mediator und

10 Leitsalz in einer ungeteilten Elektrolysezelle (Durchflußzelle, Elektrodenabstand 4 mm) ergab unter galvanostatischen Bedingungen (100 mA/cm²) bei einer mittleren Elektrolyt-Temperatur von 15°C und einem Ladungs-Umsatz von 76% der Theorie folgende, mittels kalibrierter 15 HPLC bestimmte Ausbeuten an 2,5-Dihydroxy-2,5-dimethoxyfuran:

Stromausbeute = 77%

Materialausbeute = 59%

Das im Vergleichsbeispiel VB2 erzeugte Elektrolyse-
20 Rohprodukt war gelblich-orangefarben und klar.

Vergleichsbeispiele VB3 bis VB8

Aus der Literatur A), B) und C) wurden die in der Tabelle 2 angegebenen Daten ermittelt.

Tabelle 2

Nr. VB	Anode/ Kathode	Leit- salz	T [°C]	U [V]	Ladungs- Umsatz [%]	Strom- Ausb. [%]	Mat.- Ausb. [%]	Lit.
3	n.a.	NH ₄ NO ₃	-10	5.8-6.8	100	(40)	40	B
4	n.a.	NaNO ₃	-15*	5	90	43	39	A
5	n.a.	NaO ₂ CH	-14*	7.0-8.8	100	(38)	38	B
6	n.a.	BF ₃ Et ₂ O	n.a.	n.a.	74	45	33	A
7	n.a.	H ₂ SO ₄	n.a.	n.a.	53	41	22	A
8	Pt/Hg	NaOAc	21*	14-100	n.a.	n.a.	24	C

5 n.a. = nicht angegeben

* Temperaturmittelwerte

(xx%) = berechnete Stromausbeute

A) = N. Clauson-Kaas, GB 731116 (1955)

B) = N. Clauson-Kaas, Z. Tyle, Acta Chem. Scand. 1952, 6, 962-

10 963.

C) = J. Baggaley, R. Brettle, J. Chem. Soc. (C) 1968, 969-974.

Beschreibung der von Baggaley benutzten Elektrolysezelle: D.-
N. Nguyen, Acta Chem. Scand. 1958, 12 (3), 585-586.

Die Stromausbeute und Materialausbeute der in der Tabelle 2

15 angegebenen unter vorbekannten Bedingungen durchgeföhrten
Versuche sind wesentlich niedriger als die unter
erfindungsgemäßen Bedingungen durchgeföhrten Versuche
gemäß den Beispielen B1 bis B3. Der unerwartet hohe
positive Einfluss, dass die Anodenauswahl hat, wird dadurch
20 verdeutlicht.

Patentansprüche

1. Verfahren zur anodischen Alkoxylierung einer organischen Verbindung, wobei ein die organische Verbindung und einen primären Alkohol mit 1 bis 4 C-Atomen enthaltendes Gemisch in einer ungeteilten Elektrolysezelle in Gegenwart eines im Gemisch löslichen Leitsalzes aber in Abwesenheit eines Feststoffelektrolyts bei einer wirksamen Zellspannung an einer oxidationsstabilen Anode alkoxyliert wird, dadurch gekennzeichnet, dass man die anodische Alkoxylierung in Abwesenheit eines Mediators unter Verwendung einer Diamantschichtanode oder einer Goldanode durchführt.
2. Verfahren nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, dass man eine organische Verbindung aus der Reihe der cyclischen Ether, N-substituierten Amide, Carbonylverbindungen, insbesondere Ketonen, Alkylaromaten und Alkylheteroaromaten anodisch alkoxyliert.
3. Verfahren nach Anspruch 1 oder 2, dadurch gekennzeichnet, dass man einen cyclischen Ether aus der Reihe der Furane, Dihydrofurane und Tetrahydrofurane, 1,2-Pyrane und 1,4-Pyrane und deren Di- und Tetrahydroverbindungen, sowie der 1,4-Pyrone und deren Di- und Tetrahydroverbindungen, wobei bei den hydrierten Furanen, Pyranen und Pyrone mindestens ein am Ethersauerstoffatom gebundenes C-Atom ein Wasserstoffatom aufweist, methoxyliert oder ethoxyliert, insbesondere methoxyliert.
4. Verfahren nach Anspruch 1 oder 2, dadurch gekennzeichnet, dass man ein Amid aus der Reihe der Lactame mit 5 bis 7 Ringgliedern, der N-acylierten gesättigten und ungesättigten N-Heterocyclen sowie der offenkettigen N-Alkyl- oder N,N-Dialkylfettsäureamide,

wobei ein am Stickstoff gebundenes Kohlenstoffatom mindestens ein Wasserstoffatom aufweist, methoxyliert oder ethoxyliert, insbesondere methoxyliert.

5. Verfahren nach Anspruch 1 oder 2, dadurch gekennzeichnet, dass man ein Keton mit einer am Carbonyl-C-Atom gebundenen Methylgruppe oder Methylengruppe methoxyliert oder ethoxyliert, insbesondere methoxyliert.

10 6. Verfahren nach einem der Ansprüche 1 bis 4, dadurch gekennzeichnet, dass man die Alkoxylierung in dem der Alkoxygruppe entsprechende Alkohol als Lösungsmittel durchführt und als Leitsalz ein Tetraalkylammoniumsalz verwendet, dessen Anion ausgewählt ist aus der Reihe ClO_4^- , BF_4^- , PF_6^- , SbF_6^- , R-SO_3^- und R-SO_4^- , wobei R für 15 Alkyl steht, das auch halogeniert sein kann und insbesondere CF_3^- , CCl_3^- oder CF_3CH_2^- bedeutet.

20 7. Verfahren nach einem der Ansprüche 1 bis 5, dadurch gekennzeichnet, dass man die anodische Alkoxylierung bei einer Spannung im Bereich von 1 bis 50 Volt, insbesondere bei 5 bis 25 Volt, durchführt.

25 8. Verfahren nach einem der Ansprüche 1 bis 6, dadurch gekennzeichnet, dass das Leitsalz in einer Menge von 0,1 bis 5 Gew.-%, vorzugsweise 0,3 bis 3 Gew.-%, bezogen auf die zu alkoxylierende organische Verbindung, eingesetzt wird.

Zusammenfassung

Organische Substrate, wie cyclische Ether, N-substituierte Amide, Ketone, Alkylaromaten und Alkylheteroaromaten, lassen sich in Gegenwart eines Alkohols anodisch

5 alkoxylieren, insbesondere methoxylieren. Bekannt ist die Alkoxylierung in Gegenwart eines Mediators oder in einer geteilten Zelle mit einem Feststoffelektrolyt.

Die erfindungsgemäße anodische Alkoxylierung erfolgt in Abwesenheit eines Mediators in einer ungeteilten

10 Elektrolysezelle unter Verwendung einer Diamantschichtanode oder Goldanode. Erzielt werden hohe Stoff- und Stromausbeuten.